

(4)

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 06-345919  
 (43)Date of publication of application : 20.12.1994

(51)Int.Cl. C08L 23/26  
 B29C 47/06  
 B32B 27/08  
 C08K 5/09  
 C08K 5/13  
 C08L 29/04  
 C08L 77/00  
 // B29K 29:00  
 B29L 9:00

(21)Application number : 05-164012 (71)Applicant : NIPPON SYNTHETIC CHEM IND CO LTD:THE  
 (22)Date of filing : 08.06.1993 (72)Inventor : SHIBUYA MITSUO  
 TOYOZUMI MASAHIKO

**(54) SAPONIFIED ETHYLENE-VINYL ACETATE COPOLYMER RESIN COMPOSITION AND COEXTRUSION LAMINATE HAVING LAYER FORMED THEREFROM**

**(57)Abstract:**

PURPOSE: To obtain a resin compsn. which does not gel during melt molding by compounding a saponified ethylene-vinyl acetate copolymer, a specific polyamide, a hindered phenol, and an aliph. carboxylic acid salt in a specified ratio, and to provide a coextrusion laminate of the compsn. with a polyamide.

CONSTITUTION: This resin compsn. is prep'd. by compounding 100 pts.wt. polymer component comprising 70-96wt.% saponified ethylene-vinyl acetate copolymer having an ethylene content of 20-60mol% and a degree of saponification of 90mol% or more and 30-4wt.% polyamide having the number of terminal COOH groups (x) and the number of terminal CONRR' groups (wherein R is a 1-22C hydrocarbon group) (y) satisfying the relation:  $100y/(x+y) \geq 5$ , 0.1-1 pt.wt. hindered phenol compd. based on 100 pts.wt. polymer component, and an alkaline earth metal salt of an aliph. carboxylic acid in an amt. of 0.5-15 $\mu$ mol (in terms of metal) per g of the polymer components. The compsn. is coextruded with a polyamide resin to give a laminate having polyamide layers on both sides.

**LEGAL STATUS**

[Date of request for examination] 26.05.2000  
 [Date of sending the examiner's decision of rejection]  
 [Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]  
 [Date of final disposal for application]  
 [Patent number] 3361358  
 [Date of registration] 18.10.2002  
 [Number of appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]  
 [Date of extinction of right]

Copyright (C) 1998,2003 Japan Patent Office

(51) Int.Cl. <sup>5</sup>  
 C08L 23/26  
 B29C 47/06  
 B32B 27/08  
 C08K 5/09  
 5/13

識別記号  
 LDM

F I

8016-4F  
 8413-4F

審査請求 未請求 請求項の数4 FD (全8頁) 最終頁に続く

(21)出願番号 特願平5-164012

(22)出願日 平成5年(1993)6月8日

(71)出願人 000004101

日本合成化学工業株式会社  
 大阪府大阪市北区野崎町9番6号

(72)発明者 渋谷 光夫

兵庫県加古川市尾上町安田200-2

(72)発明者 豊住 政彦

大阪府枚方市香里ヶ丘8-31-1

(74)代理人 弁理士 大石 征郎

(54)【発明の名称】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物系樹脂組成物および該組成物の層を含む共押出積層体

(57)【要約】

【目的】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物とポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物をたとえばナイロ-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共押出するような使い方をするときであっても、ゲルの発生や経時増粘を有効に防止できる樹脂組成物を提供すること、およびその樹脂組成物を用いた共押出積層体を提供することを目的とする。

【構成】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)、末端調整剤により末端COOH基の数(x)と末端C<sub>ONRR'</sub>基(ただし、Rは炭素数1~22の炭化水素基、R'はHまたは1~22の炭化水素基)の数(y)の割合を調整した末端調整ポリアミド系樹脂(B)、ヒンダードフェノール系化合物(C)、および脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)からなる樹脂組成物である。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】エチレン含量20～60モル%、酢酸ビニル単位のケン化度90モル%以上のエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)、末端調整剤により末端COOH基の数(x)と末端CONRR'基(ただし、Rは炭素数1～22の炭化水素基、R'はHまたは1～22の炭化水素基)の数(y)が

$$100 \times y / (x + y) \leq 5$$

を満足するように調整した末端調整ポリアミド系樹脂(B)、ヒンダードフェノール系化合物(C)、および脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)からなり、(A)と(B)との割合が重量比で70:30～96:4で、(A)と(B)との合計量に対する(C)の割合が0.1～1重量%で、(A)と(B)との合計量に対する(D)の割合が金属換算で0.5～15μmol/gであることを特徴とするエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物系樹脂組成物。

【請求項2】請求項1の樹脂組成物の層を中間層に配し、ポリアミド系樹脂の層を両外層に配してなる共押出積層体。

【請求項3】ポリアミド系樹脂が、ナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物である請求項2記載の共押出積層体。

【請求項4】共押出積層体がレトルト殺菌またはボイル殺菌可能な包装材料である請求項2または3記載の共押出積層体。

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物と特定のポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物、およびその組成物の層を含む共押出積層体に関するものである。

## 【0002】

【従来の技術】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物とポリアミド系樹脂との組成物は、前者に基く酸素バリヤー性、耐油性、耐溶剤性に、後者に基く耐衝撃性が付与された性質を有していることから、食品包装用のフィルム、シート、容器をはじめ、種々の用途に使用されている。殊に、この組成物の層を中間層に配し、ポリアミド系樹脂の層を両外層に配してなる共押出積層体は、レトルト殺菌またはボイル殺菌可能な包装材料としての用途が期待できる。

【0003】特開昭54-78749号公報には、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物60～95重量%と、カプロアミドを主たる構成単位とし、かつメチレン基数とアミド基数の比が5.2～6.5である脂肪族共重合ポリアミド5～40重量%とからなる樹脂組成物が示されている。

【0004】特開昭54-78750号公報には、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物60～95重量%と、カプロアミド単位を主たる構成単位とし芳香族およ

び/または脂環族の構成単位を5～50重量%含有する共重合ポリアミド5～40重量%とからなる樹脂組成物が示されている。

【0005】特開昭62-225535号公報には、エチレン-ビニルアルコール共重合体(a)およびポリアミド(b)を、(a)および(b)の溶剤および周期律表第I族または第II族金属の水溶性塩を使用して均一に溶解した後、該溶剤を除去するようにしたエチレン-ビニルアルコール共重合体組成物の製法が示されている。周期律表第I族または第II族金属の水溶性塩とは、塩化リチウム、塩化カルシウム、塩化マグネシウム、酢酸カルシウム、酢酸マグネシウムなどである。

【0006】特開平4-76040号公報には、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物60～95重量%とポリアミド5～40重量%とよりなり、かつ該ポリアミドがカプロアミドと少なくとも2種の異なる脂肪族ポリアミドを不規則に共重合させて得られた融点が120～200℃の範囲のものであり、さらに末端カルボキシル基含有量[X]および末端アミノ基含有量[Y]が

$$[Y] < [X] + 0.5 \times 10^{-5}$$

(ただし、[X]、[Y]の単位はmol/g・ポリマ)を満足する樹脂組成物が示されている。末端基量調整剤として炭素数2～23のカルボン酸、炭素数2～22のジアミンなどを用いることも示されている。

【0007】特開平4-178447号公報には、エチレン-ビニルアルコール共重合体60～95重量%とポリアミド5～40重量%とよりなり、かつ該ポリアミドがカプロアミドを主たる構成単位とし、メチレン基数とアミド基数の比が

$$5.20 \leq \text{CH}_2/\text{NHC} \leq 6.50$$

を満足する脂肪族ポリアミドで、かつ末端調整剤を使用して末端カルボキシル基含有量[X]および末端アミノ基含有量[Y]が

$$[Y] < [X] + 0.5 \times 10^{-5}$$

(ただし、[X]、[Y]の単位はmol/g・ポリマ)を満足するように調整してなる融点が160～215℃の樹脂組成物が示されている。

【0008】特願平4-131237号公報には、透湿度4.0g/m<sup>2</sup>・day以上の値を有する樹脂外層(A)、エチレン-ビニルアルコール共重合体樹脂50～97重量%と、ポリアミド系樹脂45～3重量%と、少なくとも一種の水溶性またはアルコール可溶性の金属化合物0.005～5重量%からなる組成物の層(B)、および透湿度2.0g/m<sup>2</sup>・day以下の値を有する樹脂内層(C)からなるガスバリヤー性多層包装体が示されている。ここで水溶性またはアルコール可溶性の金属化合物とは、具体的には、塩化リチウム、水酸化リチウム、塩化ナトリウム、水酸化ナトリウム、塩化カリウム、水酸化カリウム、塩化カルシウム、硝酸カルシウム、硝酸アルミニウム、塩化第2鉄、塩化亜鉛、ホウ酸ナトリウム、酢酸ナトリウムな

どである。またこの公報には、酸化防止剤として、2, 5-ジ-*t*-ブチルハイドロキノン、2, 6-ジ-*t*-ブチル-*p*-クレゾール、4, 4-チオビス-(6-*t*-ブチルフェノール)、2, 2'-メチレンービス-(4-メチル-6-*t*-ブチルフェノール)、オクタデシル-3-(3', 5'-ジ-*t*-ブチル-4'-ヒドロキシフェニル)プロピオネート、4, 4'-チオビス-(6-*t*-ブチルフェノール)等を添加してもよいとの記載もある。

【0009】特開平4-185322号公報には、ポリアミド系樹脂層とエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物層とポリアミド系樹脂層とを備えてなる少なくとも3層構成を有すると共に、フラット状に製膜されかつ逐次2軸延伸されてなる多層フィルムにおける前記ポリアミド系樹脂層の少なくとも一層が、ナイロン6樹脂50~95重量%と非晶質系ポリアミド系樹脂50~5重量%との混合樹脂層である多層フィルムが示されている。

【0010】特公平5-1819号公報(特開昭62-22840号公報)には、(i)エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物と、(ii)末端カルボキシル基(-COOH)の数(A)と末端-COONR'基(ただし、Rは炭素数1~22の炭化水素基、R'は水素原子または炭素数1~22の炭化水素基)の数(B)との比が、

$$100 \times (B) / [(A) + (B)] \geq 5$$

を満足するポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物が示されている。この公報には、先に引用した特開昭54-78749号公報および特開昭54-78750号公報の樹脂組成物の持つ問題点についても言及がある。

#### 【0011】

【発明が解決しようとする課題】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物とポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物は、それぞれの樹脂の持つ特性が生かされることが期待されるが、この樹脂組成物は溶融成形時にゲルを発生しやすく、ロングラン成形が難しいという成形上の問題点がある。

【0012】上に多数引用した公報の発明は、ポリアミド系樹脂として低融点の共重合ポリアミドや末端調節ポリアミドを用いたり、両樹脂の予備混合を溶剤を用いて行ったり、金属化合物を併用したりするなどの工夫を行うことにより成形性の問題点を改善しようとするものであるが、工業的見地からはなお改良の余地があった。

【0013】殊に、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物とポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物をナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共押出するような使い方をするときは、温度230~250℃というような高温下での成形となるため、ゲルの発生防止や経時増粘防止の完全化を図る必要がある。

【0014】本発明は、このような背景下において、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物とポリアミド系樹脂とからなる樹脂組成物をたとえばナイロン-6と非晶

性ポリアミドとのブレンド物と共に押出するような使い方をするときであっても、ゲルの発生や経時増粘を有効に防止できる樹脂組成物を提供すること、およびそのような樹脂組成物を用いた共押出積層体を提供することを目的とするものである。

#### 【0015】

【課題を解決するための手段】本発明のエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物系樹脂組成物は、エチレン含量20~60モル%、酢酸ビニル単位のケン化度90モル%

10 %以上のエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)、末端調整剤により末端COOH基の数(x)と末端CONRR'基(ただし、Rは炭素数1~22の炭化水素基、R'はHまたは1~22の炭化水素基)の数(y)が  

$$100 \times y / (x + y) \geq 5$$

を満足するように調整した末端調整ポリアミド系樹脂(B)、ヒンダードフェノール系化合物(C)、および脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)からなり、(A)と(B)との割合が重量比で70:30~96:4で、(A)と(B)との合計量に対する(C)の割合が0.1~1重量%で、(A)と(B)との合計量に対する(D)の割合が金属換算で0.5~1.5 μmol/gであることを特徴とするものである。

【0016】本発明の共押出積層体は、上記の樹脂組成物の層を中間層に配し、ポリアミド系樹脂の層を両外層に配してなるものである。

#### 【0017】

以下本発明を詳細に説明する。

【0018】エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)としては、エチレン含量20~60モル%(好ましくは25~55モル%)、酢酸ビニル単位のケン化度90モル%以上(好ましくは95モル%以上、さらに好ましくは98モル%以上)のものが用いられる。エチレン含量の過少は溶融成形性の低下を招き、エチレン含量の過多は酸素バリヤー性の低下を招く。ケン化度が上記範囲よりも小さいときは、酸素バリヤー性の低下を招く。エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)は、少量であれば、α-オレフィン、不飽和カルボン酸系化合物、不飽和スルホン酸系化合物、(メタ)アクリロニトリル、(メタ)アクリルアミド、ビニルエーテル、塩化ビニル、スチレンなどの他のコモノマーで「共重合変性」されていても差し支えない。また、本発明の趣旨を損なわない範囲で、ウレタン化、アセタール化、シアノエチル化など「後変性」されていても差し支えない。

【0019】末端調整ポリアミド系樹脂(B)としては、末端調整剤により末端COOH基の数(x)と末端CONRR'基(ただし、Rは炭素数1~22の炭化水素基、R'はHまたは1~22の炭化水素基)の数(y)が  

$$100 \times y / (x + y) \geq 5$$

を満足するように調整したポリアミド系樹脂が用いられる。

#### 【0020】

このような末端調整ポリアミド系樹脂(B)

は、ポリアミド原料を炭素数1～22のモノアミンまたはこれと炭素数2～23のモノカルボン酸の存在下に重縮合させることにより製造される。

【0021】ここでポリアミド原料としては、ラクタム類（ $\epsilon$ -カプロラクタム、エナントラクタム、カブリルラクタム、ラウリルラクタム、 $\alpha$ -ビロリドン、 $\alpha$ -ビペリドン等）、 $\omega$ -アミノ酸類（6-アミノカプロン酸、7-アミノヘプタン酸、9-アミノノナン酸、11-アミノウンデカン酸等）二塩基酸類（アジピン酸、グルタル酸、ピメリン酸、スペリン酸、アゼライン酸、セバシン酸、ウンデカンジオン酸、ドデカジオン酸、ヘキサデカジオン酸、エイコサジエンジオン酸、ジグリコール酸、2, 2, 4-トリメチルアジピン酸、キシリレンジカルボン酸、1, 4-シクロヘキサンジカルボン酸、テレフタル酸、イソフタル酸等）、ジアミン類（ヘキサメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ノナメチレンジアミン、ウンデカメチレンジアミン、ドカメチレンジアミン、2, 2, 4（または2, 4, 4）-トリメチルヘキサメチレンジアミン、ビス（4, 4'-アミノシクロヘキシル）メタン、メタキシリレンジアミン等）があげられる。

【0022】炭素数1～22のモノアミンとしては、脂肪族モノアミン（メチルアミン、エチルアミン、プロピルアミン、ブチルアミン、ペンチルアミン、ヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、2-エチルヘキシルアミン、ノニルアミン、デシルアミン、ウンデシルアミン、ドデシルアミン、トリデシルアミン、テトラデシルアミン、ペンタデシルアミン、ヘキサデシルアミン、オクタデシルアミン、エイコシルアミン、ドコシルアミン）、脂環式モノアミン（シクロヘキシリルアミン、メチルシクロヘキシリルアミン等）、芳香族モノアミン（ベンジルアミン、 $\beta$ -フェニルエチルアミン等）、対称第二アミン（N, N-ジメチルアミン、N, N-ジエチルアミン、N, N-ジプロピルアミン、N, N-ビブチルアミン、N, N-ジヘキシリルアミン、N, N-ジオクチルアミン、N, N-ジデシルアミン等）、混成第二アミン（N-メチル-N-エチルアミン、N-メチル-N-ブチルアミン、N-メチル-N-ドデシルアミン、N-メチル-N-オクタデシルアミン、N-エチル-N-ヘキサデシルアミン、N-エチル-N-オクタデシルアミン、N-プロピル-N-ヘキサデシルアミン、N-メチル-N-シクロヘキシリルアミン、N-メチル-N-ベンジルアミン等）などがあげられる。

【0023】炭素数2～23のモノカルボン酸としては、脂肪族モノカルボン酸（酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、カプロン酸、エナント酸、カブリル酸、カブリル酸、ペラルゴン酸、ウンデカン酸、ラウリル酸、トリデカン酸、ミリスチン酸、ミリトレイン酸、パルメチニ酸、ステアリン酸、オレイン酸、リノール酸、アラキニ酸、ベヘン酸等）、脂環式モノカルボン酸（シクロ

ヘキサンカルボン酸、メチルシクロヘキサンカルボン酸等）、芳香族モノカルボン酸（安息香酸、トルイン酸、エチル安息香酸、フェニル酢酸等）などがあげられる。

【0024】また必要に応じて、上記モノアミンまたはこれとモノカルボン酸のほかに、脂肪族ジアミン（エチレンジアミン、トリメチレンジアミン、テトラメチレンジアミン、ペンタメチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、オクタメチレンジアミン、デカメチレンジアミン、デカメチレンジアミン、ドデカメチレンジアミン、10 2, 2, 4（または2, 4, 4）-トリメチルヘキサメチレンジアミン等）、脂環式ジアミン（シクロヘキサンジアミン、ビス（4, 4'-アミノシクロヘキシル）メタン等）、芳香族ジアミン（キシリレンジアミン等）、脂肪族ジカルボン酸（マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、スペリン酸、アゼライン酸、セバシン酸、ドデカジオン酸、テトラデカジオン酸、ヘキサデカジオン酸、ヘキサデセンジオン酸、オクタデカジオン酸、オクタデセンジオン酸、エイコサジオン酸、エイコセンジオン酸、ドコサンジオン酸、2, 2, 4-トリメチルアジピン酸等）、脂環式ジカルボン酸（1, 4-シクロヘキサンジカルボン酸等）、芳香族ジカルボン酸（テレフタル酸、イソフタル酸、フタル酸、キシリレンジカルボン酸等）などのジアミン類やジカルボン酸類を共存させることもできる。

【0025】末端調整ポリアミド系樹脂(B)を製造するにあたっては、上記のポリアミド原料を用い、常法に従って反応を開始すればよく、上記カルボン酸およびアミンは反応開始時から減圧下の反応をはじめるまでの任意の段階で添加することができる。またカルボン酸とアミンは同時に加えても別々に加えてもよい。

【0026】カルボン酸とアミンの使用量は、そのカルボキシル基およびアミン基の量として、ポリアミド原料1モル（繰り返し単位を構成するモノマーまたはモノマーユニット1モル）に対してそれぞれ2～20meq/モル、好ましくは3～19meq/モルである（アミン基の当量は、カルボン酸1当量と1:1で反応してアミド結合を形成するアミノ基の量を1当量とする）。この量が余りに少ないと本発明の効果を有するポリアミド系樹脂を製造することができなくなり、逆に多すぎると粘度の高いポリアミドを製造することが困難となり、ポリアミド系樹脂の物性に悪影響を及ぼすようになる。

【0027】反応圧力は反応終期を400Torr以下、好ましくは300Torr以下で行うのがよく、反応終期の圧力が高いと希望する相対粘度のものが得られない。圧力が低いことは特に不都合はない。減圧反応の時間は0.5時間以上、通常は1～2時間程度とするのがよい。

【0028】末端調整ポリアミド系樹脂(B)が末端に有する-C(=O)NR<sup>1</sup>基におけるR<sup>1</sup>またはR<sup>1</sup>で示される炭化水素基としては、脂肪族炭化水素基（メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシリ

基、ヘプチル基、オクチル基、2-エチルヘキシル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、テトラデシレン基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル基、エイコシル基、ドコシル基等)、脂環式炭化水素基(シクロヘキシル基、メチルシクロヘキシル基、シクロヘキシルメチル基等)、芳香族炭化水素基(フェニル基、トルイル基、ベンジル基、 $\beta$ -フェニルエチル基等)などがあげられる。

【0029】末端調整ポリアミド系樹脂(B)の末端-COOH基の-CONRR'基への変換割合は、ポリアミド系樹脂製造時にアミンまたはこれとカルボン酸を存在させることによって調節されるが、本発明においてはこの変換の程度は末端-COOH基の数(x)と末端-CONRR'基の数(y)との関係が、 $100 \times y / (x + y) \geq 5$ 、好ましくは $100 \times y / (x + y) \geq 10$ を満足するように、-COOH基が-CONRR'基に変換されていることが好ましく、かつ、変換されていない-COOH基の量は $50 \mu\text{eq/g}$ ・ポリマー以下、好ましくは $40 \mu\text{eq/g}$ ・ポリマー以下であることが望ましい。この変換の程度が小さいと本発明の効果が期待できなくなり、逆に変換の程度を大きくすることは物性の面からは不都合はないが、製造の困難となるので、変性されない末端カルボキシル基の量が $1 \mu\text{eq/g}$ ・ポリマーとなる程度にとどめるのが得策である。

【0030】上記-CONRR'基のRおよびR'で示される炭化水素基は、ポリアミド系樹脂を塩酸を用いて加水分解後、ガスクロマトグラフィーにより測定することができる。-COOH基は、ポリアミド系樹脂をベンジルアルコールに溶解し、0.1N苛性ソーダで滴定することにより測定できる。

【0031】ポリアミド系樹脂の末端基としては、上記の-CONRR'基のほかに、上記のポリアミド原料に由来する-COOH基および-NH<sub>2</sub>基がある。

【0032】末端アミノ基については変性されていても変性されていなくても差し支えないが、流動性および溶融熱安定性がよいことから、上記の炭化水素基で変性されていることが望ましい。

【0033】ヒンダードフェノール系化合物(C)としては、N, N'-ヘキサメチレンビス(3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシヒドロシンナミド)、1, 1, 3-トリス(2-メチル-4-ヒドロキシ-5-t-ブチルフェニル)ブタン、1, 3, 5-トリメチル-2, 4, 6-トリス(3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン、テトラキス[メチレン-3-(3', 5'-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]、n-オクタデシル- $\beta$ -(4-ヒドロキシ-3', 5'-ジ-t-ブチルフェニル)プロピオネート、2, 2'-メチレンビス(4-メチル-6-t-ブチルフェノール)、2, 2'-メチレ

10

ンビス(4-エチル-6-t-ブチルフェノール)、4, 4'-チオビス(6-t-ブチル-m-クレゾール)、4, 4'-チオビス(3-メチル-6-t-ブチルフェノール)、ペンタエリスリチル-テトラキス[3-(3, 5-ジ-t-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]などがあげられる。

【0034】脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)としては、酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、カプロン酸、カプリン酸など炭素数1~9程度の脂肪族カルボン酸のペリリウム塩、マグネシウム塩、カルシウム塩、ストロンチウム塩、バリウム塩があげられ、特に炭素数2~4の脂肪族カルボン酸のマグネシウム塩とカルシウム塩が重要である。

【0035】本発明の樹脂組成物は、上に述べたエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)、末端調整ポリアミド系樹脂(B)、ヒンダードフェノール系化合物(C)、および脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)からなる。

【0036】ここで(A)と(B)との割合は重量比で7:0:3.0~9.6:4の範囲にあることが必要であり、末端調整ポリアミド系樹脂(B)の割合が過少の場合はエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)の耐ボイル性等の改良効果が充分に現われず、末端調整ポリアミド系樹脂(B)の割合が過多の場合はエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)の有する酸素バリヤー性、その他の特質が損なわれる。

【0037】ヒンダードフェノール系化合物(C)の割合は、(A)と(B)との合計量に対し0.1~1重量%の範囲にあることが必要である。ヒンダードフェノール系化合物(C)の割合が上記範囲よりも少ないと、酸化防止性が不足するため成形中に酸化性ゲルを生じやすくなる。一方その割合が上記範囲よりも多くしても酸化性ゲルの抑制効果は一定限度以上には上がりせず、またコスト的に不利となる。

【0038】さらに、脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)の割合は、(A)と(B)との合計量に対し、金属換算で0.5~1.5  $\mu\text{mol/g}$ であることが必要であり、その過少は溶融粘度の上昇を招き、その過多は、かえって成形時にゲルの発生や発泡を生じさせたり、フィルムの着色や成形性の不安定化を招くことがある。

【0039】上記樹脂組成物には、可塑剤、安定剤、フィラー、着色剤、滑剤、ブロッキング防止剤、帶電防止剤などの添加剤を配合することもできる。特に滑剤として、たとえば、エチレンビス脂肪酸(炭素数1.6~1.8)アマイド、高級脂肪酸(炭素数8~2.2)アマイド、ポリエチレンワックス、高分子エステル、脂肪酸エステルや、ヒドロキシ脂肪酸マグネシウム、ステアリン酸亜鉛等の高級脂肪酸金属塩などを配合することが望ましい。

【0040】上記樹脂組成物は、溶融成形によりフィル

50

ム、シート、容器などの形状に成形される。溶融成形法としては、押出成形法（ブロー成形法、押出コーティング法を含む）、射出成形法をはじめとする任意の溶融成形法が採用される。

【0041】上記樹脂組成物は、これを中間層に配し、ポリアミド系樹脂を両外層に配するようにして多層共押出成形することにより積層体を得るときに特に有用である。ここでポリアミド系樹脂としては、ナイロン-6、ナイロン-6、6、ナイロン-7、ナイロン-11、ナイロン-12をはじめとする各種のナイロンがあげられるが、ナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物が特に重要である。ポリアミド系樹脂のほか、他の樹脂層を両外層のうちの少なくとも一方に配することもできる。

【0042】得られた共押出積層体は、レトルト殺菌またはボイル殺菌可能な包装材料として有用である。

#### 【0043】

【作用】本発明においては、エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)に配合する樹脂として特殊なポリアミド系樹脂である末端調整ポリアミド系樹脂(B)を用い、かつ助剤としてヒンダードフェノール系樹脂(C)と脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)を併用している。

【0044】そのため、この樹脂組成物を成形温度の高いナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共に押出するような使い方をするときであっても、成形時の温度が230～250℃という高温下での成形となるにもかかわらず酸化性ゲルの発生や経時増粘が有効に防止され、ロングラン成形が可能となる。

【0045】またこの樹脂組成物をナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共に押出するとき、層間密着性も顕著に改善されるので、その共押出により得られた包装材料をレトルト殺菌やボイル殺菌に供してもデラミネーションを生じない。

#### 【0046】

【実施例】以下実施例をあげて本発明をさらに説明する。

#### 【0047】実施例1～6、比較例1～6

##### （末端調整ポリアミド系樹脂(B)の準備）

B-1: オートクレーブ中にε-カプロラクタム6.0kg、水1.2kg、およびオクタデシルアミンをε-カプロラクタム1モルに対し6.78meqとなるように仕込み、窒素雰囲気下に密閉して250℃に昇温し、攪拌下に2時間加圧下にて反応を行った後、放圧して180Torrまで減圧して2時間反応を行い、ついで窒素を導入して常圧に戻した後、攪拌を止めて内容物をストランドとして抜き出してチップ化し、沸水で未反応モノマーを抽出除去して乾燥したもの。

末端COOH基: 9 μeq/g・ポリマー

100×y/(x+y) = 87

#### 【0048】B-2: オクタデシルアミンおよび酢酸をε-

カプロラクタム1モルに対しそれぞれ5.31meq、5.30meq添加し、重合反応終期圧力を270Torrにしたほかは、B-1の場合と同様にして製造したもの。

末端COOH基: 26 μeq/g・ポリマー

100×y/(x+y) = 64

【0049】B-3: オクタデシルアミンおよびステアリン酸をε-カプロラクタム1モルに対しそれぞれ3.39meq、3.39meq添加し、重合反応終期圧力を200Torrにしたほかは、B-1の場合と同様にして製造したもの。

#### 10 末端COOH基: 20 μeq/g・ポリマー

100×y/(x+y) = 60

【0050】（他の原料の準備）下記の原料を準備した。

##### エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物(A)

A-1: エチレン含量32モル%、酢酸ビニル単位のケン化度99.5モル%、メルトイソデックス=3(210℃)のエチレン-酢酸ビニル共重合体

##### 【0051】ヒンダードフェノール系化合物(C)

C-1: N,N'-ヘキサメチレンビス(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシヒドロシンナミド)（チバ・ガイギー社製の「イルガノックス1098」）

C-2: 1,3,5-トリメチル-2,4,6-トリス(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシベンジル)ベンゼン（チバ・ガイギー社製の「イルガノックス1330」）

C-3: ペンタエリスリチル-テトラキス[3-(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシフェニル)プロピオネート]（チバ・ガイギー社製の「イルガノックス1010」）

#### 30 【0052】脂肪族カルボン酸アルカリ土類金属塩(D)

D-1: 酢酸マグネシウム4水和物

D-2: プロピオン酸カルシウム

D-3: 酢酸マグネシウム

【0053】（単層溶融成形）上記(C)成分と(D)成分とを(A)成分に添加後、二軸押出機または単軸押出機により溶融押出した後、冷却し、ペレット化した。さらに(B)成分を添加してヘンシェルミキサーにて予備混合してから、T-ダイを備えた押出機に供給して溶融混練し、厚さ50 μmのフィルムを製膜した。押出成形条件は下記のように設定した。

押出機: 40mm径押出機

スクリュー: フルフライ特型

押出温度: 押出機温度230℃、ダイ温度250℃

スクリュー回転数: 40 rpm

【0054】（共押出成形）ナイロン-6樹脂90重量%と非晶性ポリアミド10重量%とを含有するポリアミド系樹脂Yと、実施例または比較例の樹脂組成物とを、温度250℃に設定したTダイよりY/X/Yの層構成となるように共押出し、冷却水の循環するチルロールにより冷却してフラット状の3層フィルムを得た。その

後、90℃のロール延伸機により3倍に延伸し、さらに140℃の雰囲気のテンター延伸機により3.5倍延伸、繰り返して同テンターにより幅4%程度縮小させつつ210℃での雰囲気で熱固定した。得られたフィルムの厚みはY/X/Y=5/10/5(μm)であった。

【0055】(評価項目と評価方法)

溶融粘度比

キャビログラフ(東洋精機株式会社製)を用いて、温度250℃、剪断速度12.2sec<sup>-1</sup>の条件下で40分間滞留後の粘度 $\eta_{10}$ と10分間滞留後の粘度 $\eta_{10}$ とを測定し、そのときの溶融粘度比 $\eta_{10}/\eta_{10}$ を求めた。

【0056】ゲル化分率

各組成物のペレットを250℃×20分、ギャオーブン中で空気雰囲気下に加熱劣化させ、ギ酸不溶分よりゲル化分率を求めた。ゲル化分率が2%未満の場合を○、2%以上2.5%未満の場合を△、2.5%以上の場合を×と判定した。

【0057】ロングラン成形性

上記の単層溶融成形において長時間成形を行い、フィルム面上にゲル化物が出現するようになる時間でロングラン成形性を判定した。実施例1の場合を○とし、これよりやや劣るものを△、明らかに劣るものを×というよう

に相対評価した。

【0058】耐ボイル性

上記の共押出成形で得られた3層フィルムを用い、95℃×30分の条件で熱水中に浸漬したときのフィルム外観およびデラミネーションの有無を評価した。処理前後で透明性に変化がなくかつデラミネーションを生じない場合を○と判定した。

【0059】耐レトルト性

上記の共押出成形で得られた3層フィルムを121℃水蒸気雰囲気中で30分保持したときのフィルム外観およびデラミネーションの有無を評価した。処理前後で透明性に変化がなくかつデラミネーションを生じない場合を○と判定した。

【0060】(条件および結果) 実施例1~6および比較例1~6の条件および結果を表1~3に示す。(C)成分の配合量は(A)成分と(B)成分の合計量に対するものである。(D)成分の項の記載は、アルカリ土類金属の種類と、(A)成分と(B)成分の合計量に対するアルカリ土類金属の添加量(μmol/g)である。

【0061】

【表1】

	実施例1		実施例2		実施例3		実施例4	
(A)成分	A-1	90部	A-1	80部	A-1	70部	A-1	70部
(B)成分	B-1	10部	B-1	20部	B-1	30部	B-1	30部
(C)成分	C-1	4000ppm	C-3	4000ppm	C-2	4000ppm	C-1	4000ppm
(D)成分	D-1	Mg 1.1	D-1	Mg 1.3	D-3	Mg 1.9	D-2	Ca 5.0
溶融粘度比		1.10		0.95		0.97		0.99
ゲル化分率	○		○		○		○	
ロングラン成形	○		○		○		○	
耐ボイル性	○		○		○		○	
耐レトルト性	○		○		○		○	

【0062】

【表2】

	実施例5		実施例6		比較例1		比較例2	
(A)成分	A-1	90部	A-1	90部	A-1	80部	A-1	80部
(B)成分	B-2	10部	B-3	10部	B-1	20部	B-1	20部
(C)成分	C-2	4000ppm	C-1	4000ppm	—	—	C-3	4000ppm
(D)成分	D-1	Mg 1.5	D-2	Ca 4.0	—	—	—	—
溶融粘度比		1.1		0.75		2.5		2.3
ゲル化分率	○		○		×		△	
ロングラン成形	○		○		×		×	
耐ボイル性	○		○		○		○	
耐レトルト性	○		○		○		○	

【0063】

【表3】

	比較例3		比較例4		比較例5		比較例6	
(A)成分	A-1	80部	A-1	90部	A-1	90部	A-1	90部
(B)成分	B-1	20部	B-1	10部	B-2	10部	B-1	10部

13		14			
(C) 成分	—	C-1 4000ppm	C-2 500ppm	C-1 4000ppm	
(D) 成分	D-3 Mg 1.5	D-1 Mg 18	D-2 Ca 4.0	D' Na 3.0	
溶融粘度比	0.97	測定不能	0.55	3.0	
ゲル化分率	×	○	△	×	
ロングラン成形	△	× (吐出不安定)	×	×	
耐ボイル性	○	○	○	○	
耐レトルト性	○	○	○	○	

(D' は酢酸ナトリウム)

## 【0064】

【発明の効果】本発明の樹脂組成物は、これを成形温度の高いナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共に押出するような使い方をするときであっても、成形時の温度が230~250℃という高温下での成形となるにもかかわらず酸化性ゲルの発生や経時増粘が有効に

防止され、ロングラン成形が可能となる。

【0065】またこの樹脂組成物をナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物と共に押出するとき、層間密着性も顕著に改善されるので、その共押出により得られた包装材料をレトルト殺菌やボイル殺菌に供してもデラミネーションを生じない。

## 【手続補正書】

【提出日】平成6年8月16日

## 【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0041

【補正方法】変更

【補正内容】

【0041】上記樹脂組成物は、これを中間層に配し、ポリアミド系樹脂を両外層に配するようにして多層共押出成形することにより積層体を得るときに特に有用である。ここでポリアミド系樹脂としては、ナイロン-6、ナイロン-6、6、ナイロン-7、ナイロン-11、ナイロン-12をはじめとする各種のナイロンがあげられるが、ナイロン-6と非晶性ポリアミドとのブレンド物が特に重要である。ポリアミド系樹脂のほか、他の樹脂層を両外層のうちの少なくとも一方に配することもでき

る。上記樹脂組成物は、多層共押出成形する際、ロングラン成形性等の点より該組成物の樹脂温度235~255℃で成形することが好ましい。

## 【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0050

【補正方法】変更

【補正内容】

【0050】〈他の原料の準備〉下記の原料を準備した。

エチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物 (A)

A-1: エチレン含量32モル%、酢酸ビニル単位のケン化度99.5モル%、メルトイソイデックス=3(210℃)のエチレン-酢酸ビニル共重合体ケン化物

## フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>5</sup>	識別記号	府内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 8 L 29/04				
77/00	L Q S			
// B 2 9 K 29:00		4F		
B 2 9 L 9:00		4F		